

S.M. 1/9/3  
#2  
13/23/00  
JPL

011684732  
WPI Acc No: 98-101642/199810  
XRAM Acc No: C98-033625

**Production of polyurethane elastomers with good mechanical properties -  
using polyisocyanate component of 1,4-phenylene di-isocyanate plus a  
specified aromatic diisocyanate and/or cycloaliphatic diisocyanate**

Patent Assignee: BASF AG (BADI )

Inventor: BOLLMANN H; BRUNS U; GENZ M; HASELHORST W; HELLMANN G; JESCHKE T;  
PEUKER H; SCHOLZ W; STRAUSS M; VOELKEL R; NICHAU U

Number of Countries: 050 Number of Patents: 008

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Main IPC	Week
DE 19627907	A1	19980115	DE 1027907	A	19960711	C08G-018/72	199810 B
WO 9802476	A1	19980122	WO 97EP3396	A	19970630	C08G-018/76	199810
AU 9734390	A	19980209	AU 9734390	A	19970630	C08G-018/76	199823
ZA 9706127	A	19990331	ZA 976127	A	19970710	C08G-000/00	199918
EP 910596	A1	19990428	EP 97930440	A	19970630	C08G-018/76	199921
			WO 97EP3396	A	19970630		
CZ 9900076	A3	19990714	WO 97EP3396	A	19970630	C08G-018/76	199933
			CZ 9976	A	19970630		
CN 1225104	A	19990804	CN 97196259	A	19970630	C08G-018/76	199949
BR 9710233	A	19990810	BR 9710233	A	19970630	C08G-018/76	199953
			WO 97EP3396	A	19970630		

Priority Applications (No Type Date): DE 1027907 A 19960711

Patent Details:

Patent	Kind	Lan	Pg	Filing Notes	Application	Patent
--------	------	-----	----	--------------	-------------	--------

DE 19627907	A1		16			
-------------	----	--	----	--	--	--

WO 9802476	A1	G	39			
------------	----	---	----	--	--	--

Designated States (National): AL AU BA BG BR CA CN CZ EE GE HU IL JP KR  
LT LV MX NO NZ PL RO SG SI SK TR UA US UZ VN YU

Designated States (Regional): AT BE CH DE DK EA ES FI FR GB GR IE IT LU  
MC NL PT SE

AU 9734390	A		Based on		WO 9802476
------------	---	--	----------	--	------------

ZA 9706127	A		37		
------------	---	--	----	--	--

EP 910596	A1	G	Based on		WO 9802476
-----------	----	---	----------	--	------------

Designated States (Regional): AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

CZ 9900076	A3		Based on		WO 9802476
------------	----	--	----------	--	------------

BR 9710233	A		Based on		WO 9802476
------------	---	--	----------	--	------------

Abstract (Basic): DE 19627907 A

Polyurethane elastomer production is claimed in which the  
polyisocyanate component used together with high mol. wt. polyhydroxy  
components and optionally also low mol. wt. chain extenders and/or  
crosslinkers, catalysts, foaming agents etc comprises:

(A) 1,4-phenylene diisocyanate; and

(B) toluene diisocyanate, diphenylmethane diisocyanate,  
3,3-dimethyl-diphenyl-diisocyanate, 1,2-diphenylethane-diisocyanate  
and/or a 4-12C aliphatic- and/or 6-18C cycloaliphatic-diisocyanate.

Also claimed are prepolymers of NCO group content 3.3-10 wt.%  
obtained by reaction of the polyhydroxy component and optionally the  
chain extender and/or crosslinker with (B) to give a urethane  
polyaddition product of NCO content of 0.05-8 wt.% which is then  
reacted with (A).

The aliphatic and cycloaliphatic diisocyanates in this instance are  
1,6-hexamethylene diisocyanate and

1-isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexane.

ADVANTAGE - Polyisocyanate components which are less expensive than  
1,5-NDI can be used to prepare solid or eg microcellular polyurethane  
elastomers of at least equivalent mechanical properties to the  
1,5-NDI-based polymers. Further, the elastomers obtained have better  
compression set and dynamic (eg damping) properties than those based on  
4,4'-MDI. The reaction mixture is easy to handle and process.

Dwg. 0/1

Title Terms: PRODUCE; POLYURETHANE; ELASTOMER; MECHANICAL; PROPERTIES; POLY  
; ISOCYANATE; COMPONENT; PHENYLENE; DI; ISOCYANATE; PLUS; SPECIFIED;  
AROMATIC; DI; ISOCYANATE; CYCLOALIPHATIC; DI; ISOCYANATE

Derwent Class: A25

International Patent Class (Main): C08G-000/00; C08G-018/72; C08G-018/76

International Patent Class (Additional): C08G-018/10; C08G-018/32;

C08G-018/40; C08G-018/42; C08G-018/44; C08G-018/48; C08G-018/65;

C08G-018/66; C08J-009/06; C08L-075/04



19 BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES  
PATENTAMT

12 Offenlegungsschrift  
10 DE 196 27 907 A 1

21 Aktenzeichen: 196 27 907.0  
22 Anmeldetag: 11. 7. 96  
43 Offenlegungstag: 15. 1. 98

51 Int. Cl.<sup>6</sup>:  
C 08 G 18/72  
C 08 G 18/10  
C 08 G 18/40  
C 08 G 18/65  
C 08 G 18/42  
C 08 G 18/44  
C 08 G 18/48  
C 08 G 18/32  
C 08 J 9/06  
C 08 L 75/04  
// C 08 G 18/76, 18/73,  
18/75 (C 08 G 18/72,  
101:00) C 08 G 18/16,  
18/34, 18/38

DE 196 27 907 A 1

71 Anmelder:  
BASF AG, 67063 Ludwigshafen, DE

72 Erfinder:  
Genz, Manfred, Dr., 49401 Damme, DE; Haselhorst,  
Walter, 49088 Osnabrück, DE; Bruns, Ute, 49808  
Lingen, DE; Bollmann, Heinz, 49594 Alfhausen, DE;  
Strauß, Michael, Dr., 49448 Lemförde, DE; Völkel,  
Rüdiger, Dr., 64625 Bensheim, DE; Peuker, Hartmut,  
49143 Bißendorf, DE; Hellmann, Gerhard, 67098 Bad  
Dürkheim, DE

54 Verfahren zur Herstellung von kompakten oder zelligen Polyurethan-Elastomeren und hierfür geeignete Isocyanatprepolymere

57 Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von kompakten und vorzugsweise zelligen Polyurethan-Elastomeren durch Umsetzung von

- a) höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und gegebenenfalls
- b) niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmitteln mit
- c) 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und mindestens einem zusätzlichen aromatischen Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethan-diisocyanat, 3,3'-Dimethyl-diphenyl-diisocyanat, 1,2-Diphenylethan-diisocyanat und/oder aliphatisches Diisocyanat mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen und/oder cycloaliphatisches Diisocyanat mit 6 bis 18 Kohlenstoffatomen, wobei die Aufbaukomponenten (a), (c) und gegebenenfalls (b) zweckmäßigerweise nach der Prepolymerfahrweise zur Reaktion gebracht werden,
- in Gegenwart oder Abwesenheit von
- d) Katalysatoren,
- e) Treibmitteln und
- f) Zusatzstoffen,

und hierfür geeignete Isocyanatprepolymere.

DE 196 27 907 A 1

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

## Beschreibung

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von kompakten und vorzugsweise zelligen Polyurethan-Elastomeren, im folgenden auch abgekürzt PU-Elastomere genannt.

Die Herstellung von kompakten oder zelligen, z. B. mikrozellularen, PU-Elastomeren ist seit langem aus zahlreichen Patent- und Literaturveröffentlichungen bekannt.

Ihre technische Bedeutung beruht auf der Kombination hochwertiger mechanischer Eigenschaften mit den Vorteilen der kostengünstigen Verarbeitungsmethoden. Durch die Verwendung verschiedenartiger chemischer Aufbaukomponenten in unterschiedlichen Mengenverhältnissen können thermoplastisch verarbeitbare oder vernetzte, kompakte oder zellige PU-Elastomere hergestellt werden, die sich hinsichtlich ihrer Verarbeitbarkeit und ihren mechanischen Eigenschaften vielfältig unterscheiden. Eine Übersicht über PU-Elastomere, ihre Eigenschaften und Anwendungen wird z. B. im Kunststoff-Handbuch, Band 7, Polyurethane, 1. Auflage, 1966, herausgegeben von Dr. R. Vieweg und Dr. A. Höchtl, 2. Auflage, 1983, herausgegeben von Dr. G. Oertel, und 3. Auflage, 1993, herausgegeben von Prof. Dr. G.W. Becker und Prof. Dr. D. Braun, (Carl-Hanser-Verlag, München, Wien) gegeben.

Mikrozellulare PU-Elastomere zeichnen sich in Bezug auf die in analoger Weise verwendbaren Gummitypen durch ihre deutlich besseren Dämpfungseigenschaften bei einer ausgezeichneten Volumenkompressibilität aus, so daß sie als Bestandteile von schwingungs- und stoßdämpfenden Systemen, insbesondere in der Automobilindustrie, Verwendung finden. Zur Herstellung von mikrozellularen PU-Elastomeren haben sich Umsetzungsprodukte aus 1,5-NDI und Poly(ethylenglykoladipat) mit einem Molekulargewicht von 2000, die in Form eines Isocyanatprepolymeren mit einer aktivatorhaltigen, wäßrigen Lösung eines Fettsäuresulfonats zur Reaktion gebracht werden, bewährt. (Kunststoff-Handbuch, Band 7, Polyurethane, 1. Auflage, Seiten 270ff.)

Da solche Basisformulierungen mikrozellulare PU-Elastomere mit sehr guten Dämpfungscharakteristiken und statischen und dynamischen Leistungsparametern ergeben, sind aus dem Stand der Technik nur vereinzelte Bemühungen bekannt, das für die guten Elastomereigenschaften verantwortliche 1,5-NDI, trotz dessen schwierigeren Handhabung wegen seines hohen Schmelzpunktes, durch leichter handhabbare und preisgünstigere Diisocyanate zu substituieren, da hierbei deutliche mechanische Eigenschaftsverluste resultieren. Charakteristische Wertunterschiede zwischen auf 1,5-NDI und 4,4'-MDI basierenden kompakten PU-Elastomeren im allgemeinen und bei mikrozellularen PU-Elastomeren im besonderen werden im Journal of Elastomers and Plastics, Vol. 21, (1989), Seiten 100 bis 121, dargelegt. Als wesentliche Nachteile für ein mikrozellulares PU-Elastomer auf 4,4'-MDI-Basis werden ein deutlich höherer Dämpfungsgrad mit verstärkter Materialaufheizung und signifikant erhöhten Setzbeträgen bei dynamischer Belastung angeführt, die schließlich im Vergleich zu PU-Elastomeren auf 1,5-NDI-Basis zu einem schnelleren Materialverschleiß führen.

Trotz dieser offenkundig bestehenden Nachteile wurde bei der Herstellung von mikrozellularen PU-Elastomeren versucht, das 1,5-NDI durch das tieferschmelzende und kostengünstigere 4,4'-MDI zu ersetzen. Diese Versuche beschränken sich jedoch auf den Einsatz neuer Ausgangskomponenten, insbesondere höhermolekularer Polyhydroxylverbindungen, mit deren Verwendung bestimmte mechanische Eigenschaften des mikrozellularen PU-Elastomeren verbessert werden.

Die EP-A-0 496 204 (US-A-5 173 518) beschreibt ein Verfahren zur Herstellung von zelligen PU-Elastomeren unter Verwendung von Polyetherpolycarbonatdiolen, welche Polyoxytetramethylenglykolreste mit einem mittleren Molekulargewicht von 150 bis 500 einkondensiert enthalten, als höhermolekulare Polyhydroxylverbindungen. Verbessert werden dadurch die mechanischen Eigenschaften, insbesondere die Bruchdehnungswerte, auch bei tieferen Temperaturen. Eine Verbesserung der bekanntlich mit den dynamischen Setzbeträgen korrelierenden statischen Druckverformungsreste nach DIN 53 572 bei 70° C ist jedoch nicht erkennbar. Selbst bei Verwendung von 1,5-NDI als Polyisocyanat werden nur durchschnittliche statische Druckverformungsreste erhalten.

Die EP-B-0 243 832 (US-A-4 798 851), die den Einsatz von Quasiprepolymeren auf 4,4'-MDI-Basis u. a. auch in Verbindung mit Wasser als Treibmittel zur Herstellung von elastischen, kompakten oder zelligen PU- oder PU-Polyharnstoff-Formkörpern beschreibt, beinhaltet als wesentliche erfinderische Lehre die Verwendung eines hydroxylgruppenhaltigen Polykondensates aus einem kurzkettigen Polyoxytetramethylenglykol und einer aliphatischen Dicarbonsäure als höhermolekulare Polyhydroxylverbindung mit der erfinderischen Aufgabe, eine mittels Pumpen gut dosierfähige estergruppenhaltige Polyhydroxylverbindung für zellige oder kompakte PU-Elastomere mit verbesserten mechanischen und hydrolytischen Eigenschaften zu erhalten. Angaben über bleibende Verformungsgrade bei statischer bzw. dynamischer Belastung, wodurch vibrationsbeständige Materialien üblicherweise charakterisiert werden, werden nicht offenbart.

Die DE-A-36 13 961 (US-A-4 647 596) beschreibt ein mikrozellulares PU-Elastomer auf der Grundlage von 4,4'-MDI, das aufgrund einer definierten Zusammensetzung der höhermolekularen Polyhydroxyverbindungen, bestehend aus einem Copolymeren aus Polytetrahydrofuran und  $\epsilon$ -Caprolacton, mechanische Kennwerte aufweist, die einen günstigen Kompromiß zwischen statischer Festigkeit und dynamischer Belastbarkeit darstellen. Trotz Einsatz teurer Grundstoffe zur Herstellung der Polyhydroxylverbindungen erscheint der dadurch erzielte Leistungsgewinn bei Betrachtung der Prüfwerte "Produktaltbarkeit, Biegefestigkeit nach De Mattia und bleibende Verformung bei 50% Kompression" nur relativ gering. Beispielsweise zeigen die im direkten Zusammenhang mit der praxisrelevanten Größe des dynamischen Setzbetrages bestehenden Meßwerte für den Druckverformungsrest nur geringfügige Verbesserungen bei Anwendung der erfindungsgemäßen Lehre.

Auch erscheinen die verwendeten Prüfkriterien "Produktaltbarkeit und Biegefestigkeit nach De Mattia" für eine praxisnahe Bewertung der dynamischen Eigenschaften nicht ausreichend geeignet, da sie gerade bei partiellen Kennwertverbesserungen nur ungenügend differenziert die objektiv bestehenden Leistungsunterschiede zwischen 4,4'-MDI und 1,5-NDI basierenden Polyurethan-Elastomeren darzustellen vermögen. So zeigt das Beispiel auf 1,5-NDI-Grundlage als Zielgröße kein qualitativ höheres Kennwertniveau als die Beispiele auf

## 4,4'-MDI-Basis.

Bekannt ist auch die stufenweise Herstellung von PU-Elastomeren. Nach Angaben der DE-A-25 47 864 (US-A-4 191 818) kann ein wärmebeständiges PU-Elastomeres hergestellt werden durch Umsetzung einer im wesentlichen linearen höhermolekularen Dihydroxyverbindung mit einer unterschüssigen Menge Diisocyanat zu einem endständigen Hydroxylgruppen aufweisenden Addukt und nachfolgende Umsetzung dieses Addukts mit einem symmetrischen aromatischen Diisocyanat im Überschuß und Alkandiolen oder Di-(alkylen-glykol)-terephthalaten als Kettenverlängerungsmittel. Sofern nach dieser Verfahrensweise zellige PU-Elastomere hergestellt werden sollen, kann als Kettenverlängerungsmittel auch Wasser, gegebenenfalls in Verbindung mit Alkandiolen und/oder Di-(alkylen-glykol)-terephthalaten verwendet werden.

Zellhaltige PU-Elastomere können auch nach dem in der DE-A-29 40 856 (US-A-4 334 033) beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Nach diesem Verfahren werden die höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und gegebenenfalls Kettenverlängerungsmittel mit einem organischen Diisocyanat im Verhältnis von OH- zu NCO-Gruppen von 1,2 : 1 bis 2 : 1 zu einem hydroxylgruppenhaltigen Prepolymeren umgesetzt. Dieses wird im Gewichtsverhältnis von ungefähr 80 bis 20 : 20 bis 80 in eine Komponente (I) und (II) geteilt, die Komponente (I) wird mit 1,5-NDI im Verhältnis von OH- : NCO-Gruppen von 1 : 2,5 bis 12 zu einem NCO-Gruppen aufweisenden NDI-Polyurethan-Addukt umgesetzt und die Komponente (II) mit Kettenverlängerungsmittel, Wasser und Zusatzstoffen zu einer Mischung (II) vereinigt. Das NDI-Polyurethan-Addukt und die Mischung (II) werden schließlich zu einem gegebenenfalls zellhaltigen PU-Elastomeren umgesetzt. Nach diesem Verfahren können die Aufbaukomponenten exakt dosiert und schnell und intensiv gemischt werden. Die PU-Elastomeren sind homogen und besitzen über das gesamte Formteil einheitliche mechanische Eigenschaften.

Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand darin, ein Verfahren zur Herstellung von kompakten oder vorzugsweise mikrozellularen PU-Elastomeren bereitzustellen, bei dem zumindest teilweise das teure 1,5-NDI durch leichter handhabbare und kostengünstigere organische Diisocyanate oder Mischungen von Diisocyanaten ersetzt werden kann. Trotz der Mitverwendung anderer organischer Diisocyanate sollten die mechanischen Eigenschaften der hergestellten PU-Elastomeren verbessert werden oder zumindest solchen auf 1,5-NDI-Basis im wesentlichen entsprechen. Unabhängig von der Art der verwendeten höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen sollten die mikrozellularen PU-Elastomeren im Vergleich zu PU-Elastomeren auf 4,4'-MDI-Basis eindeutig verbesserte statische und mechanische Kennwerte, insbesondere Druckverformungsreste und dynamische Setzbeträge besitzen, so daß sie insbesondere zur Herstellung von Schwingungs- und Stoßdämpfungssystemen verwendet werden können.

Gegenstand der Erfindung ist somit ein Verfahren zur Herstellung von kompakten oder zelligen, vorzugsweise mikrozellularen PU-Elastomeren durch Umsetzung von

- a) höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und gegebenenfalls
- b) niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmitteln mit
- c) organischen Polyisocyanaten

in Gegenwart oder Abwesenheit von

- d) Katalysatoren,
- e) Treibmitteln und
- f) Zusatzstoffen,

das dadurch gekennzeichnet ist, daß man als organische Polyisocyanate 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und mindestens ein zusätzliches aromatisches Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, 3,3'-Dimethyldiphenyl-diisocyanat, 1,2-Diphenylethan-diisocyanat, und/oder aliphatisches Diisocyanat mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen und/oder cycloaliphatisches Diisocyanat mit 6 bis 18 Kohlenstoffatomen verwendet.

Nach der bevorzugt angewandten Herstellungsweise werden die PU-Elastomeren nach dem Prepolymer-Verfahren hergestellt, wobei zweckmäßigerweise aus der höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) und mindestens einem aromatischen Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat (TDI), MDI, 3,3'-Dimethyldiphenyl-diisocyanat (TODI), 1,2-Diphenylethan-diisocyanat (DIBDI), vorzugsweise 4,4'-MDI und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat (HDI) und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (IPDI), ein Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisendes Polyadditionsprodukt hergestellt wird, das durch Umsetzung mit p-PDI, welches in einem Schritt oder portionsweise mit dem Polyadditionsprodukt zur Reaktion gebracht werden kann, in das Isocyanatgruppen aufweisende Prepolymere übergeführt wird. Mikrozelluläre PU-Elastomere können aus derartigen Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren durch Umsetzung mit Wasser oder Mischungen aus Wasser und gegebenenfalls niedermolekularen Kettenverlängerungsmitteln und/oder Vernetzungsmitteln (b) und/oder höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) hergestellt werden.

Gegenstand der Erfindung sind ferner Isocyanatgruppen aufweisende Prepolymere mit einem NCO-Gehalt von 3,3 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise von 3,5 bis 9,0 Gew.-%, die hergestellt werden durch Umsetzung mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und mindestens einem niedermolekularen Kettenverlängerungsmittel und/oder Vernetzungsmittel (b) mit mindestens einem aromatischen Diisocyanat aus der Gruppe TDI, MDI, TODI, DIBDI, vorzugsweise 4,4'-MDI, und/oder HDI und/oder IPDI zu einem Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt mit einem NCO-Gehalt zweckmäßigerweise von 0,05 bis 8 Gew.-%, vorzugsweise 1,2 bis 7,5 Gew.-%, und Umsetzung dieses Polyadditionsprodukts mit p-PDI, das in einem Schritt oder vorzugsweise portionsweise der Reaktionsmischung einverleibt und mit dem Polyadditionsprodukt zur Reaktion gebracht werden kann.

Die mikrozellularen PU-Elastomeren zeigen hervorragende statische und dynamische Kennwerte. Aufgrund ihrer spezifischen Dämpfungscharakteristiken und Dauergebrauchseigenschaften finden sie insbesondere Verwendung in vibrations- und stoßdämpfenden Systemen.

Da die Kristallisationsfähigkeit der aus Harnstoff- und/oder Urethangruppen bestehenden Hartsegmente der PU-Elastomeren auf Basis von p-PDI durch die Mitverwendung weniger gut kristallisierender Diisocyanate, wie z. B. des preisgünstigen 4,4'-MDI mit seiner gewinkelten Struktur, erheblich gestört wird, mußte der Fachmann annehmen, daß die resultierenden PU-Elastomeren schlechtere statische und dynamische Eigenschaften besitzen als solche auf Basis eines aromatischen Diisocyanats.

Es war daher nicht vorhersehbar, daß die aus p-PDI-haltigen aromatischen, aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Diisocyanatmischungen hergestellten mikrozellularen PU-Elastomeren gute mechanische Eigenschaften besitzen, die mit ausschließlich aus p-PDI-hergestellten Elastomeren nahezu vergleichbar sind und bezüglich mikrozellulärer PU-Elastomere auf 4,4'-MDI-Basis eindeutig verbesserte statische, mechanische Kennwerte, insbesondere Druckverformungsreste und dynamische Setzbeträge besitzen. Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten mikrozellularen PU-Elastomeren sind somit preisgünstiger als PU-Elastomere auf 1,5-NDI-Basis und eignen sich aufgrund ihrer guten statischen, mechanischen Kennwerte vorzüglich zur Herstellung von Schwingungs- und Stoßdämpfungssystemen. Ferner ist die Reaktionsmischung einfacher hand- und verarbeitbar.

Zu den Ausgangsstoffen (a) bis (f) zur Herstellung der kompakten oder vorzugsweise zelligen, z. B. mikrozellularen PU-Elastomeren und dem erfindungsgemäßen Verfahren ist folgendes auszuführen:

a) Geeignete höhermolekulare Polyhydroxylverbindungen besitzen vorteilhafterweise eine Funktionalität von 3 oder vorzugsweise 2 und ein Molekulargewicht von 500 bis 6.000, vorzugsweise von 800 bis 3.500 und insbesondere von 1.000 bis 3.300 und bestehen zweckmäßigerweise aus hydroxylgruppenhaltigen Polymeren, z. B. Polyacetalen, wie Polyoxymethylenen und vor allem wasserunlöslichen Formalen, z. B. Polybutandiolformal und Polyhexandiolformal, Polyoxyalkylen-polyolen, wie z. B. Polyoxybutylen-glykolen, Polyoxybutylen-polyoxyäthylen-glykolen, Polyoxybutylen-polyoxypropylen-glykolen, Polyoxypropylen-polyoxyäthylen-glykolen, Polyoxypropylen-polyolen und Polyoxypropylen-polyoxyäthylen-polyolen, und Polyester-polyolen, z. B. Polyester-polyolen aus organischen Dicarbonsäuren und/oder Dicarbonsäurederivaten und 2- bis 3-wertigen Alkoholen und/oder Dialkylen-glykolen, aus Hydroxycarbonsäuren und Lactonen sowie hydroxylgruppenhaltigen Polycarbonaten.

Als höhermolekulare Polyhydroxylverbindung hervorragend bewährt haben sich und daher vorzugsweise verwendet werden difunktionelle Polyhydroxylverbindungen mit Molekulargewichten von größer 800 bis 3.500, vorzugsweise von 1.000 bis 3.300 ausgewählt aus der Gruppe der Polyester-polyole, hydroxylgruppenhaltigen Polycarbonate und Polyoxybutylen-glykole. Die höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen können einzeln oder als Mischungen verwendet werden.

Geeignete Polyoxyalkylen-polyole können hergestellt werden nach bekannten Verfahren, beispielsweise durch anionische Polymerisation mit Alkalihydroxiden, wie z. B. Natrium- oder Kaliumhydroxid, oder Alkalialkoholaten, wie z. B. Natriummethylat, Natrium- oder Kaliummethylat oder Kaliumisopropylat, als Katalysatoren und unter Zusatz mindestens eines Startermoleküls, das 2 oder 3, vorzugsweise 2 reaktive Wasserstoffatome gebunden enthält, oder durch kationische Polymerisation mit Lewis-Säuren, wie z. B. Antimonpentachlorid, Borfluorid-Etherat u. a. oder Bleicherde als Katalysatoren aus einem oder mehreren Alkylenoxiden mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylenrest.

Geeignete Alkylenoxide sind beispielsweise 1,3-Propylenoxid, 1,2- bzw. 2,3-Butylenoxid, vorzugsweise Äthylenoxid und 1,2-Propylenoxid und insbesondere Tetrahydrofuran. Die Alkylenoxide können einzeln, alternierend nacheinander oder als Mischung verwendet werden. Als Startermoleküle kommen beispielsweise in Betracht: Wasser, organische Dicarbonsäuren, wie Bernsteinsäure, Adipinsäure, Phthalsäure und Terephthalsäure, aliphatische und aromatische, N-mono- und N,N'-dialkylsubstituierte Diamine mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylenrest, wie mono- und dialkylsubstituiertes Äthylenamin, 1,3-Propylendiamin, 1,3- bzw. 1,4-Butylendiamin, 1,2-, 1,3-, 1,4-, 1,5- und 1,6-Hexamethylendiamin, Alkanolamine, wie z. B. Ethanolamin, N-Methyl- und N-Ethyl-ethanolamin, Dialkanolamine, wie z. B. Diethanolamin, N-Methyl- und N-Ethyl-diethanolamin, und Trialkanolamine, wie z. B. Triethanolamin, und Ammoniak. Vorzugsweise verwendet werden zwei- und/oder dreiwertige Alkohole, z. B. Alkandiole mit 2 bis 12 C-Atomen, vorzugsweise 2 bis 4 C-Atomen, wie z. B. Ethandiol, Propandiol-1,2 und -1,3, Butandiol-1,4, Pentandiol-1,5, Hexandiol-1,6, Glycerin und Trimethylolpropan, und Dialkylenglykole, wie z. B. Diäthylen-glykol und Dipropylen-glykol.

Als Polyoxyalkylen-polyole bevorzugt verwendet werden Polyoxybutylen-glykole (Polyoxytetramethylen-glykole) mit Molekulargewichten von 500 bis 3.000, vorzugsweise von 650 bis 2.300.

Als Polyhydroxylverbindungen (a) bevorzugt verwendet werden können ferner Polyester-polyole, die beispielsweise aus Alkandicarbonsäuren mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise Alkandicarbonsäuren mit 4 bis 6 Kohlenstoffatomen und/oder aromatischen Dicarbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen, vorzugsweise Alkandiolen mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 2 bis 6 Kohlenstoffatomen und/oder Dialkylenglykolen hergestellt werden können. Als Alkandicarbonsäuren kommen beispielsweise in Betracht: Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebacinsäure und Decandicarbonsäure. Geeignete aromatische Dicarbonsäuren sind z. B. Phthalsäure, Isophthalsäure und Terephthalsäure. Die Alkandicarbonsäuren können dabei sowohl einzeln als auch im Gemisch untereinander verwendet werden. Anstelle der freien Dicarbonsäuren können auch die entsprechenden Dicarbonsäurederivate, wie z. B. Dicarbonsäuremono- oder -diester von Alkoholen mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder Dicarbonsäureanhydride eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendet werden Dicarbonsäuregemische aus Bernstein-, Glutar- und Adipinsäure in Mengenverhältnissen von beispielsweise 20 bis 35 : 35 bis 50 : 20 bis

32 Gew.-Teilen, und insbesondere Adipinsäure. Beispiele für zwei- und mehrwertige Alkohole, insbesondere Alkandiole oder Dialkylenglykole sind: Ethandiol, Diethylenglykol, 1,2- bzw. 1,3-Propandiol, Dipropylenglykol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol, 1,10-Decandiol, Glycerin und Trimethylolpropan. Vorzugsweise verwendet werden Ethandiol, Diethylenglykol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol oder Mischungen aus mindestens zwei der genannten Diöle, insbesondere Mischungen aus 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol und 1,6-Hexandiol. Eingesetzt werden können ferner Polyester-polyole aus Lactonen, z. B.  $\epsilon$ -Caprolacton oder Hydroxycarbonsäuren, z. B.  $\omega$ -Hydroxycapronsäure.

Zur Herstellung der Polyester-polyole können die aromatischen und/oder aliphatischen Dicarbonsäuren und vorzugsweise Alkandicarbonsäuren und/oder -derivaten und mehrwertigen Alkoholen katalysatorfrei oder vorzugsweise in Gegenwart von Veresterungskatalysatoren, zweckmäßigerweise in einer Atmosphäre aus Inertgasen, wie z. B. Stickstoff, Helium, Argon u. a. in der Schmelze bei Temperaturen von 150 bis 250°C, vorzugsweise 180 bis 220°C gegebenenfalls unter vermindertem Druck bis zu der gewünschten Säurezahl, die vorteilhafterweise kleiner als 10, vorzugsweise kleiner als 2 ist, polykondensiert werden. Nach einer bevorzugten Ausführungsform wird das Veresterungsgemisch bei den obengenannten Temperaturen bis zu einer Säurezahl von 80 bis 30, vorzugsweise 40 bis 30, unter Normaldruck und anschließend unter einem Druck von kleiner als 500 mbar, vorzugsweise 50 bis 150 mbar, polykondensiert. Als Veresterungskatalysatoren kommen beispielsweise Eisen-, Cadmium-, Kobalt-, Blei-, Zink-, Antimon-, Magnesium-, Titan- und Zinnkatalysatoren in Form von Metallen, Metalloxiden oder Metallsalzen in Betracht. Die Polykondensation kann jedoch auch in flüssiger Phase in Gegenwart von Verdünnungs- und/oder Schlepplmitteln, wie z. B. Benzol, Toluol, Xylol oder Chlorbenzol, zur azeotropen Abdestillation des Kondensationswassers durchgeführt werden.

Zur Herstellung der Polyester-polyole werden die organischen Polycarbonsäuren und/oder -derivate und mehrwertigen Alkohole vorteilhafterweise im Molverhältnis von 1 : 1 bis 1,8, vorzugsweise 1 : 1,05 bis 1,2 polykondensiert.

Als Polyester-polyole vorzugsweise verwendet werden Poly-(alkandioladipate) wie z. B. Poly(ethandioladipate), Poly-(1,4-butandioladipate), Poly(ethandiol-1,4-butandioladipate), Poly(1,6-hexandiol-neopentylglykoladipate) und Poly(1,6-hexandiol-1,4-butandioladipate) und Polycaprolactone.

Als geeignete Polyester-polyole sind ferner Hydroxylgruppen aufweisende Polycarbonate zu nennen. Derartige hydroxylgruppenhaltige Polycarbonate können beispielsweise hergestellt werden durch Umsetzung der vorgenannten Alkandiole, insbesondere von 1,4-Butandiol und/oder 1,6-Hexandiol, und/oder Dialkylenglykole, wie z. B. Diethylen-glykol, Dipropylen-glykol und Dibutylenglykol, mit Dialkyl- oder Diarylcarbonaten, z. B. Diphenylcarbonat, oder Phosgen.

Als Hydroxylgruppen aufweisende Polycarbonate werden bevorzugt Polyether-polycarbonatdiole verwendet, die hergestellt werden können durch Polykondensation von

a1) Polyoxybutylen-glykol mit einem Molekulargewicht von 150 bis 500 oder von

a2) Mischungen, die bestehen aus

i) mindestens 10 mol-%, vorzugsweise 50 bis 95 mol-% eines Polyoxybutylen-glykols mit einem Molekulargewicht von 150 bis 500 (a1) und

ii) weniger als 90 mol-%, vorzugsweise 5 bis 50 mol-% mindestens eines von (a1) verschiedenen Polyoxyalkylen-glykols mit einem Molekulargewicht von 150 bis 2000, mindestens eines Dialkylenglykols, mindestens eines linearen oder verzweigten Alkandiole mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen und mindestens eines cyclischen Alkandiole mit 5 bis 15 Kohlenstoffatomen oder Mischungen davon

mit Phosgen, Diphenylcarbonat oder Dialkylcarbonaten mit C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Alkylgruppen.

b) Zur Herstellung der kompakten oder vorzugsweise zelligen PU-Elastomeren nach dem erfindungsgemäßen Verfahren können zusätzlich zu den höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) gegebenenfalls auch niedermolekulare difunktionelle Kettenverlängerungsmittel (b), niedermolekulare, vorzugsweise tri- oder tetrafunktionelle Vernetzungsmittel (b) oder Mischungen aus Kettenverlängerungs- und Vernetzungsmitteln verwendet werden.

Derartige Kettenverlängerungs- und Vernetzungsmittel (b) werden eingesetzt zur Modifizierung der mechanischen Eigenschaften, insbesondere der Härte der PU-Elastomeren. Geeignete Kettenverlängerungsmittel, wie z. B. Alkandiole, Dialkylenglykole und Polyoxyalkylen-glykole, und Vernetzungsmittel, z. B. 3- oder 4-wertige Alkohole und oligomere Polyoxyalkylen-polyole mit einer Funktionalität von 3 bis 4, besitzen üblicherweise Molekulargewichte kleiner als 800, vorzugsweise von 18 bis 400 und insbesondere von 60 bis 300. Als Kettenverlängerungsmittel vorzugsweise verwendet werden Alkandiole mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 2, 4 oder 6 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Ethan-, 1,3-Propan-, 1,5-Pentan-, 1,6-Hexan-, 1,7-Heptan-, 1,8-Octan-, 1,9-Nonan-, 1,10-Decandiol und insbesondere 1,4-Butandiol und Dialkylenglykole mit 4 bis 8 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Diethylen-glykol und Dipropylen-glykol sowie Polyoxyalkylen-glykole. Geeignet sind jedoch auch verzweigt-kettige und/oder ungesättigten Alkandiole mit üblicherweise nicht mehr als 12 Kohlenstoffatomen, wie z. B. 1,2-Propandiol, 2-Methyl-, 2,2-Dimethyl-propan-diol-1,3, 2-Butyl-2-ethylpropandiol-1,3, Buten-2-diol-1,4 und Butin-2-diol-1,4, Diester der Terephthalsäure mit Glykolen mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Terephthalsäure-bis-ethylenglykol- oder -butandiol-1,4, Hydroxyalkylenether des Hydrochinons oder Resorcins, wie z. B. 1,4-Di-( $\beta$ -hydroxy-ethyl)-hydrochinon oder 1,3-Di-( $\beta$ -hydroxyethyl)-resorcin, Alkanolamine mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Ethanolamin, 2-Aminopropanol und 3-Amino-2, 2-dimethylpropanol, N-Alkyldialkanolamine, wie z. B. N-Methyl- und N-Ethyl-diethanolamin, (cyclo)aliphatische Diamine mit 2 bis 15 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Ethylen-, 1,2-, 1,3-Propylen-, 1,4-Butylen- und 1,6-Hexamethylendiamin, Isophoron-diamin, 1,4-Cyclohexylen-diamin und 4,4'-Diamino-dicyclohexylmethan, N-Alkyl- und N,N'-Dialkylalkylendiamine wie z. B. N-Methyl-propylen-

diamin und N,N'-Dimethyl-ethylen-diamin und aromatische Diamine, wie z. B. Methylen-bis(4-amino-3-benzoesäuremethylester), 1,2-Bis-(2-aminophenyl-thio)ethan, Trimethylenglykoldi-p-aminobenzoat, 2,4- und 2,6-Toluylen-diamin, 3,5-Diethyl-2,4- und -2,6-toluylen-diamin, 4,4'-Diaminodiphenylmethan, 3,3'-Dichlor-4,4'-diamino-diphenylmethan und primäre ortho-di-, -tri- und/oder -tetraalkylsubstituierte 4,4'-Diamino-diphenylmethane, wie z. B. 3,3'-Di- und 3,3',5,5'-Tetraisopropyl-4,4'-diamino-diphenylmethan. Als mindestens trifunktionelle Vernetzungsmittel, die zweckmäßigerweise zur Herstellung der PU-Gießelastomeren mitv. verwendet werden, seien beispielhaft genannt: tri- und tetrafunktionelle Alkohole, wie z. B. Glycerin, Trimethylolpropan, Pentaerythrit und Trihydroxycyclohexane und Tetrahydroxyalkylalkylen-diamine, wie z. B. Tetra-(2-hydroxyethyl)-ethylen-diamin oder Tetra-(2-hydroxypropyl)ethylen-diamin sowie oligomere Polyoxyalkylen-polyole mit einer Funktionalität von 3 bis 4.

Die erfindungsgemäß geeigneten Kettenverlängerungs- und Vernetzungsmittel (b) können einzeln oder in Form von Mischungen verwendet werden. Verwendbar sind auch Gemische aus Kettenverlängerungs- und Vernetzungsmitteln.

Zur Einstellung der Härte der PU-Elastomeren können die Aufbaukomponenten (a) und (b) in relativ breiten Mengenverhältnissen variiert werden, wobei die Härte mit zunehmendem Gehalt an difunktionellen Kettenverlängerungs- und mindestens trifunktionellen Vernetzungsmittel im PU-Elastomeren ansteigt.

In Abhängigkeit von der gewünschten Härte können die erforderlichen Mengen der Aufbaukomponenten (a) und (b) auf einfache Weise experimentell bestimmt werden. Vorteilhafterweise verwendet werden, bezogen auf das Gewicht der höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a), 5 bis 50 Gew.-% des Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittels (b), wobei zur Herstellung von harten PU-Elastomeren vorzugsweise 30 bis 50 Gew.-% eingesetzt werden.

c) Zur Herstellung der kompakten und vorzugsweise mikrozellularen PU-Elastomeren finden erfindungsgemäß zwei organische Polyisocyanate Verwendung, von denen eines aus p-PDI besteht. Als von p-PDI verschiedene aromatische Diisocyanate werden verwendet Toluylen-diisocyanate, z. B. 2,4- und 2,6-TDI und handelsübliche Mischungen, Diphenylmethan-diisocyanate, z. B. 2,4'-, 2,2'- und vorzugsweise 4,4'-MDI und Mischungen aus mindestens zwei der genannten MDI-Isomeren, 3,3'-Dimethyldiphenyl-diisocyanate, z. B. 3,3'-Dimethyl-4,4'-diisocyanato-diphenyl (TODI), 1,2-Diphenylethan-diisocyanate, z. B. 2,4'-, 2,2'- und vorzugsweise 4,4'-DIBDI und Mischungen aus mindestens zwei der genannten DIBDI-Isomeren. Aufgrund seiner guten Verarbeitbarkeit und den damit erzielbaren sehr guten mechanischen Eigenschaften der Elastomeren findet insbesondere 4,4'-MDI in Verbindung mit p-PDI zur Herstellung der kompakten und vorzugsweise mikrozellularen PU-Elastomeren Verwendung. Das Molverhältnis von p-PDI zu den aromatischen Diisocyanaten aus der Gruppe TDI, MDI, TODI und DIBDI kann über einen breiten Bereich, z. B. p-PDI zu aromatischen Diisocyanaten von 1 : 0,1 bis 1 : 10, vorzugsweise von 1 : 0,11 bis 1 : 9 und insbesondere 1 : 1 bis 1 : 4 variiert werden, ohne daß die statischen und dynamischen Kennwerte sich wesentlich verändern. Bei Verwendung von p-PDI und 4,4'-MDI, der vorzugsweise eingesetzten Kombination, liegt das p-PDI/4,4'-MDI-Molverhältnis zweckmäßigerweise im Bereich von 1 : 0,1 bis 1 : 10, vorzugsweise von 1 : 0,11 bis 1 : 9 und insbesondere von 1 : 1 bis 1 : 4. Die aromatischen Diisocyanate können, falls erforderlich, einzeln aufgeschmolzen und gemischt oder gemischt und gemeinsam aufgeschmolzen und als Schmelze zur Herstellung der PU-Elastomeren verwendet werden oder es kann das feste Diisocyanat in die Schmelze des anderen Diisocyanats eingebracht und dort aufgeschmolzen und gelöst werden. Nach der letztgenannten Verfahrensform wird üblicherweise festes p-PDI (Schmelzpunkt 94°C) in eine 4,4'-MDI-Schmelze eingebracht und unter Schmelzen gelöst.

Anstelle der aromatischen Diisocyanate oder im Gemisch mit diesen können zur Herstellung der kompakten und vorzugsweise zelligen PU-Elastomeren auch aliphatische Diisocyanate mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 4 bis 6 Kohlenstoffatomen im verzweigt-kettigen oder vorzugsweise linearen Alkylrest und/oder cycloaliphatische Diisocyanate mit 6 bis 18 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im gegebenenfalls alkylsubstituierten Cycloalkylenrest verwendet werden. Als aliphatische Diisocyanate beispielhaft genannt seien 1,12-Dodecan-, 2-Ethyl-1,4-butan-, 2-Methyl-1,5-pentan-, 1,4-Butan-diisocyanat und vorzugsweise 1,6-Hexamethylen-diisocyanat (HDI). Als cycloaliphatische Diisocyanate kommen beispielsweise in Betracht: Cyclohexan-1,3- und -1,4-diisocyanat, 2,4- und 2,6-Hexahydrotoluylen-diisocyanat, 4,4'-, 2,4'- und 2,2'-Dicyclohexylmethan-diisocyanat und vorzugsweise 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanato-methylcyclohexan (Isophoron-diisocyanat, IPDI).

Bevorzugt sind jedoch Ausführungsformen, bei denen die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren verwendet werden können. Diese können beispielsweise hergestellt werden durch Umsetzung der p-PDI-haltigen Diisocyanatschmelze mit mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und mindestens einem niedermolekularen Kettenverlängerungsmittel und/oder mindestens einem Vernetzungsmittel (b) oder durch stufenweise Umsetzung der p-PDI-haltigen Diisocyanatschmelze mit mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) und anschließend mit mindestens einem Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel.

Vorzugsweise verwendet werden jedoch Isocyanatgruppen aufweisende Prepolymere, die hergestellt werden durch Umsetzung einer Teilmenge oder der Gesamtmenge mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Teilmenge oder der Gesamtmenge der Mischung aus (a) und mindestens einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit mindestens einem aromatischen Diisocyanat aus der Gruppe TDI, MDI, TODI, DIBDI, vorzugsweise mit 4,4'-MDI und/oder HDI und/oder IPDI zu einem Urethangruppen, vorzugsweise Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt mit einem NCO-Gehalt von 0,05 bis 8,0 Gew.-%, vorzugsweise von 1,2 bis 7,5 Gew.-% und dessen Umsetzung mit p-PDI zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.



Zur Herstellung der Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukte verwendet man die Aufbaukomponenten (a), gegebenenfalls (b) und (c) vorteilhafterweise in solchen Mengen, daß das Äquivalenzverhältnis der Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu Isocyanatgruppen der aromatischen Diisocyanate TDI, MDI, TODI, DIBDI, vorzugsweise 4,4'-MDI, und/oder HDI und/oder IPDI 1 : größer als 1 bis 6, vorzugsweise 1 : 1,01 bis 4 beträgt. Die Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditions-  
 5  
 produkte werden danach durch Umsetzung mit einer solchen Menge p-PDI, das in einem Schritt oder vorzugsweise portionsweise in mehreren Schritten, vorzugsweise z. B. in 2 Schritten zur Reaktion gebracht werden kann, in das Isocyanatgruppen aufweisende Polymer übergeführt, daß das Äquivalenzverhältnis der Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu Isocyanatgruppen von p-PDI 1 : 0,02 bis 6, vorzugsweise 1 : 0,1 bis 5 und insbesondere 1 : 0,2 bis 3 beträgt.

Wie bereits ausgeführt wurde, können zur Herstellung der isocyanatgruppenhaltigen Prepolymeren Mischungen aus (a) und (b) verwendet werden. Nach einer bevorzugt angewandten Ausführungsform werden die Isocyanatgruppen enthaltenden Prepolymeren jedoch hergestellt durch Umsetzung von ausschließlich höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) mit den Polyisocyanaten (c), vorzugsweise mit 4,4'-MDI und p-PDI. Insbesondere geeignet hierfür sind difunktionelle Polyhydroxylverbindungen mit einem Molekulargewicht von 500 bis 6.000, vorzugsweise von größer als 800 bis 3.500 und insbesondere von 1.000 bis 3.300, die ausgewählt werden aus der Gruppe der Polyester-polyole, der hydroxylgruppenhaltigen Polycarbonate und Polyoxytetramethylen-glykole.

Bei Verwendung von 4,4'-MDI und p-PDI als aromatische Diisocyanate haben sich hierbei Äquivalenzverhältnisse der Hydroxylgruppen von (a) und (b), vorzugsweise von ausschließlich (a), zu NCO-Gruppen des 4,4'-MDI zu NCO-Gruppen des p-PDI von 1 : größer als 1 bis 6 : 0,02 bis 6 bewährt.

Die erfindungsgemäß verwendbaren Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren, die vorzugsweise nach den obengenannten Verfahrensvarianten hergestellt werden, besitzen vorteilhafterweise Isocyanatgehalte von 3,3 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise von 3,5 bis 9 Gew.-%, bezogen auf ihr Gesamtgewicht.

Zur Herstellung der Isocyanatgruppen enthaltenden Prepolymeren können die höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) oder Mischungen aus (a) und niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmitteln (b) mit den organischen Polyisocyanaten (c), z. B. in Form einer p-PDI-haltigen aromatischen Diisocyanatmischung oder vorzugsweise stufenweise, wobei zunächst mindestens ein aromatisches Diisocyanat aus der Gruppe TDI, MDI, TODI, DIBDI, vorzugsweise 4,4'-MDI und danach p-PDI eingesetzt wird, bei Temperaturen von 80 bis 160°C, vorzugsweise von 90 bis 150°C, zur Reaktion gebracht werden.  
 30  
 So können z. B. die Gesamtmenge oder gegebenenfalls Teilmengen p-PDI in einem auf z. B. 110°C temperierten aromatischen Diisocyanat, vorzugsweise 4,4'-MDI, gelöst und zu dieser Mischung die auf z. B. 125°C temperierte Polyhydroxylverbindung (a) und gegebenenfalls Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) hinzugefügt werden. Nach dem Durchlaufen der maximalen Reaktionstemperatur, die üblicherweise im Bereich von 130 bis 150°C liegt, können in der Abkühlphase, z. B. bei 90 bis 130°C, gegebenenfalls  
 35  
 die restlichen Teilmengen p-PDI hinzugefügt und zur Reaktion gebracht werden.

Nach einer anderen Verfahrensweise, die bevorzugt angewandt wird, kann die Komponente (a) oder eine Mischung aus (a) und (b) z. B. auf 140°C erwärmt und bei dieser Temperatur z. B. das aromatische Diisocyanat, vorzugsweise die gesamte Menge des auf 50°C erwärmten 4,4'-MDI, hinzugefügt werden. Unmittelbar nach der 4,4'-MDI-Zugabe kann das gesamte p-PDI einverleibt oder es können nach und nach Teilmengen p-PDI hinzugefügt werden, wobei es sich als vorteilhaft erwiesen hat, eine Teilmenge p-PDI unmittelbar nach der 4,4'-MDI-Zugabe und die andere(n) Teilmenge(n) in der Abkühlphase der Reaktionsmischung einzuverleiben.

Nach Erreichen des theoretisch berechneten Isocyanatgehaltes wird die Reaktion beendet. Hierfür sind üblicherweise Reaktionszeiten im Bereich von 10 bis 200 Minuten, vorzugsweise von 15 bis 150 Minuten  
 45  
 erforderlich.

Die Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren können in Gegenwart von Katalysatoren hergestellt werden. Es ist jedoch auch möglich, die Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren in Abwesenheit von Katalysatoren herzustellen und diese der Reaktionsmischung zur Herstellung der PU-Elastomeren einzuverleiben.

d) Als Katalysatoren (d) werden zweckmäßigerweise Verbindungen verwendet, die die Reaktion der Hydroxylgruppen enthaltenden Verbindungen der Komponenten (a) und gegebenenfalls (b) mit den Polyisocyanaten (c) stark beschleunigen. In Betracht kommen organische Metallverbindungen, vorzugsweise organische Zinnverbindungen, wie Zinn-(II)-salze von organischen Carbonsäuren, z. B. Zinn-(II)-acetat, Zinn-(II)-octoat, Zinn-(II)-ethylhexoat und Zinn-(II)-laurat und die Dialkylzinn-(IV)-salze von organischen Carbonsäuren, z. B. Dibutylzinndiacetat, Dibutylzinn-dilaurat, Dibutylzinn-maleat und Dioctylzinn-diacetat. Die organischen Metallverbindungen werden allein oder vorzugsweise in Kombination mit stark basischen Aminen eingesetzt. Genannt seien beispielsweise Amidine, wie 2,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydropyrimidin, tertiäre Amine, wie Triethylamin, Tributylamin, Dimethylbenzylamin, N-Methyl-, N-Ethyl-, N-Cyclohexylmorpholin, N,N,N',N'-Tetraalkyl-alkylendiamine, wie z. B. N,N,N',N'-Tetramethylethyldiamin, N,N,N',N'-Tetramethyl-butandiamin oder -hexandiamin, Pentamethyl-diethylentriamin, Tetramethyl-diaminoethylether, Bis-(dimethylaminopropyl)-harnstoff, 1,4-Dimethylpiperazin, 1,2-Dimethylimidazol, 1-Aza-bicyclo-(3,3,0)-octan und vorzugsweise 1,4-Diaza-bicyclo-(2,2,2)-octan und Alkanolaminverbindungen, wie Triethanolamin, Triisopropanolamin, N-Methyl- und N-Ethyl-diethanolamin und Dimethylethanolamin. Vorzugsweise verwendet werden 0,001 bis 3 Gew.-%, insbesondere 0,01 bis 1 Gew.-% Katalysator bzw. Katalysatorkombination bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a), (c) und gegebenenfalls (b).

e) Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren können in Abwesenheit von Feuchtigkeit sowie physikalisch



oder chemisch wirkenden Treibmitteln kompakte PU-Elastomere, wie z. B. PU-Gießelastomere hergestellt werden. Vorzugsweise angewandt wird das Verfahren jedoch zur Herstellung von zelligen, vorzugsweise mikrozellularen PU-Elastomeren. Als Treibmittel (e) findet hierfür Wasser Verwendung, das mit den organischen Polyisocyanaten und vorzugsweise Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren (a) in situ unter Bildung von Kohlendioxid und Aminogruppen reagiert, die ihrerseits mit den Isocyanatprepolymeren zu Harnstoffgruppen weiterreagieren und hierbei als Kettenverlängerungsmittel wirken.

Da die Aufbaukomponenten (a) und gegebenenfalls (b) aufgrund der Herstellung und/oder chemischen Zusammensetzung Wasser aufweisen können, bedarf es in manchen Fällen keiner separaten Wasserzugabe zu den Aufbaukomponenten (a) und gegebenenfalls (b) oder der Reaktionsmischung. Sofern jedoch der Polyurethan-Formulierung zusätzlich Wasser einverleibt werden muß zur Erzielung des gewünschten Raumgewichts, wird dieses üblicherweise in Mengen von 0,001 bis 3,0 Gew.-%, vorzugsweise von 0,01 bis 2,0 Gew.-% und insbesondere von 0,2 bis 1,2 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponente (a) bis (c), verwendet.

Als Treibmittel (e) können anstelle von Wasser oder vorzugsweise in Kombination mit Wasser auch niedrigsiedende Flüssigkeiten, die unter dem Einfluß der exothermen Polyadditionsreaktion verdampfen und vorteilhafterweise einen Siedepunkt unter Normaldruck im Bereich von  $-40$  bis  $120^{\circ}\text{C}$ , vorzugsweise von  $10$  bis  $90^{\circ}\text{C}$  besitzen, oder Gase als physikalisch wirkende Treibmittel oder chemisch wirkende Treibmittel eingesetzt werden.

Die als Treibmittel geeigneten Flüssigkeiten der oben genannten Art und Gase können z.B. ausgewählt werden aus der Gruppe der Alkane wie z. B. Propan, n- und iso-Butan, n- und iso-Pentan und vorzugsweise der technischen Pentangemische, Cycloalkane und Cycloalkene wie z. B. Cyclobutan, Cyclopentan, Cyclohexan und vorzugsweise Cyclopentan und/oder Cyclohexan, Dialkylether, wie z. B. Dimethylether, Methyl-ethylether oder Diethylether, tert.-Butylmethylether, Cycloalkylenether, wie z. B. Furan, Ketone, wie z. B. Aceton, Methyl-ethylketon, Acetale und/oder -Ketale, wie z. B. Formaldehyddimethylacetal, 1,3-Dioxolan und Acetondimethylacetal, Carbonsäureester, wie z. B. Ethylacetat, Methylformiat und Äthyl-Äthylsäure-tertiärbutylester, tertiäre Alkohole, wie z. B. tertiär Butanol, Fluoralkane, die in der Troposphäre abgebaut werden und deshalb für die Ozonschicht unschädlich sind, wie z. B. Trifluormethan, Difluormethan, Difluorethan, Tetrafluorethan und Heptafluorethan, Chloralkane, wie z. B. 2-Chlorpropan, und Gase, wie z. B. Stickstoff, Kohlenmonoxid und Edelgase wie z. B. Helium, Neon und Krypton und analog Wasser chemisch wirkende Treibmittel wie Carbonsäuren, wie z. B. Ameisensäure, Essigsäure und Propionsäure.

Von den als Treibmittel (e) geeigneten, bezüglich NCO-Gruppen inerten Flüssigkeiten werden vorzugsweise Alkane mit 4 bis 8 C-Atomen, Cycloalkane mit 4 bis 6 C-Atomen oder Mischungen mit einem Siedepunkt von  $-40$  bis  $50^{\circ}\text{C}$  unter Atmosphärendruck aus Alkanen und Cycloalkanen verwendet. Insbesondere eingesetzt werden  $\text{C}_5$ -(Cyclo)alkane wie z. B. n-Pentan, iso-Pentane und Cyclopentan und ihre technischen Mischungen. Als Treibmittel geeignet sind ferner Salze, die sich thermisch zersetzen, wie z. B. Ammoniumbicarbonat, Ammoniumcarbamat und/oder Ammoniumsalze organischer Carbonsäuren, wie z. B. die Monoammoniumsalze der Malonsäure, Borsäure, Ameisensäure oder Essigsäure.

Die zweckmäßigste Menge an festen Treibmitteln, niedrigsiedenden Flüssigkeiten und Gasen, die jeweils einzeln oder in Form von Mischungen, z. B. als Flüssigkeits- oder Gasmischungen oder als Gas-Flüssigkeitsmischungen eingesetzt werden können, hängt von der Dichte ab, die man erreichen will und der eingesetzten Menge an Wasser. Die erforderlichen Mengen können durch einfache Handversuche leicht ermittelt werden. Zufriedenstellende Ergebnisse liefern üblicherweise Feststoffmengen von 0,5 bis 35 Gew.-Teilen, vorzugsweise von 2 bis 15 Gew.-Teilen, Flüssigkeitsmengen von 1 bis 30 Gew.-Teilen, vorzugsweise von 3 bis 18 Gew.-Teilen und/oder Gasmengen von 0,01 bis 80 Gew.-Teilen, vorzugsweise von 10 bis 35 Gew.-Teilen, jeweils bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a), (c) und gegebenenfalls (b). Die Gasbeladung mit z. B. Luft, Kohlendioxid, Stickstoff und/oder Helium kann sowohl über die höhermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) als auch über die Polyisocyanate (c) oder über (a) und (c) und gegebenenfalls (b) erfolgen.

Als Treibmittel keine Anwendung finden, wie bereits ausgeführt wurde, Perfluorchlorkohlenwasserstoffe.

f) Der Reaktionsmischung zur Herstellung der kompakten und vorzugsweise zelligen PU-Elastomeren können gegebenenfalls auch noch Zusatzstoffe (f) einverleibt werden. Genannt seien beispielsweise oberflächenaktive Substanzen, Schaumstabilisatoren, Zellregler, Füllstoffe, Flammenschutzmittel, Keimbildungsmittel, Oxidationsverzögerer, Stabilisatoren, Gleit- und Entformungshilfsmittel, Farbstoffe und Pigmente.

Als oberflächenaktive Substanzen kommen z. B. Verbindungen in Betracht, welche zur Unterstützung der Homogenisierung der Ausgangsstoffe dienen und gegebenenfalls auch geeignet sind, die Zellstruktur zu regulieren. Genannt seien beispielsweise Emulgatoren, wie z. B. die Natriumsalze von Ricinusölsulfaten oder von Fettsäuren sowie Salze von Fettsäuren mit Aminen, z. B. ölsaures Diethylamin, stearinsaures Diethanolamin, ricinolsaures Diethanolamin, Salze von Sulfonsäuren, z. B. Alkali- oder Ammoniumsalze von Dodecylbenzol- oder Dinaphthylmethandisulfonsäure und Ricinolsäure; Schaumstabilisatoren, wie Siloxan-Oxalkylen-Mischpolymerisate und andere Organopolysiloxane, oxethylierte Alkylphenole, oxethylierte Fettalkohole, Paraffinöle, Ricinusöl- bzw. Ricinolsäureester, Türkischrotöl und Erdnußöl und Zellregler, wie Paraffine, Fettalkohole und Dimethylpolysiloxane. Zur Verbesserung der Emulgierwirkung, der Zellstruktur und/oder deren Stabilisierung eignen sich ferner oligomere Polyacrylate mit Polyoxyalkylen- und Fluoralkanresten als Seitengruppen. Die oberflächenaktiven Substanzen werden üblicherweise in Mengen von 0,01 bis 5 Gew.-Teilen, bezogen auf 100 Gew.-Teile der höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) angewandt.

Als Füllstoffe, insbesondere verstärkend wirkende Füllstoffe, sind die an sich bekannten, üblichen organischen und anorganischen Füllstoffe, Verstärkungsmittel und Beschwerungsmittel zu verstehen. Im einzel-

nen seien beispielhaft genannt: anorganische Füllstoffe wie silikatische Mineralien, beispielsweise Schichtsilikate wie Antigorit, Serpentin, Hornblenden, Amphibole, Chrysotil, Talkum; Metalloxide, wie Kaolin, Aluminiumoxide, Aluminiumsilikat, Titanoxide und Eisenoxide, Metallsalze wie Kreide, Schwerspat und anorganische Pigmente, wie Cadmiumsulfid, Zinksulfid sowie Glaspartikel. Als organische Füllstoffe kommen beispielsweise in Betracht: Ruß, Melamin, Blägraphit, Kollophonium, Cyclopentadienylharze und Pflanzpolymerisate. 5

Als verstärkend wirkende Füllstoffe finden vorzugsweise Anwendung Fasern, beispielsweise Kohlefasern oder insbesondere Glasfasern, besonders dann, wenn eine hohe Wärmeformbeständigkeit oder sehr hohe Steifigkeit gefordert wird, wobei die Fasern mit Haftvermittlern und/oder Schichten ausgerüstet sein können. Geeignete Glasfasern, z. B. auch in Form von Glasgeweben, -matte, -vliesen und/oder vorzugsweise Glasseidenrovings oder geschnittener Glasseide aus alkaliarmen E-Glasern mit einem Durchmesser von 5 bis 200 µm, vorzugsweise 6 bis 15 µm eingesetzt werden, weisen nach ihrer Einarbeitung in die Formmassen im allgemeinen eine mittlere Faserlänge von 0,05 bis 1 mm, vorzugsweise von 0,1 bis 0,5 mm auf. 10

Die anorganischen und organischen Füllstoffe können einzeln oder als Gemische verwendet werden und werden der Reaktionsmischung üblicherweise in Mengen von 0,5 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 30 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a) bis (c), einverleibt. 15

Geeignete Flammenschutzmittel sind beispielsweise Trikresylphosphat, Tris-(2-chlorethyl)phosphat, Tris-(2-chlorpropyl)phosphat, Tris-(1,3-dichlorpropyl)phosphat, Tris-(2,3-dibrompropyl)phosphat und Tetrakis-(2-chlorethyl)-ethylendiphosphat. 20

Außer den bereits genannten halogensubstituierten Phosphaten können auch anorganische Flammenschutzmittel wie roter Phosphor, Aluminiumoxidhydrat, Antimontrioxid, Arsentrioxid, Ammoniumpolyphosphat und Calciumsulfat oder Cyanursäurederivate, wie z. B. Melamin oder Mischungen aus mindestens zwei Flammenschutzmitteln, wie z. B. Ammoniumpolyphosphaten und Melamin sowie gegebenenfalls Stärke und/oder Blägraphit zum Flammfestmachen der erfindungsgemäß hergestellten PU-Elastomeren verwendet werden. Im allgemeinen hat es sich als zweckmäßig erwiesen, 5 bis 50 Gew.-Teile, vorzugsweise 5 bis 25 Gew.-Teile der genannten Flammenschutzmittel oder -mischungen für jeweils 100 Gew.-Teile der Aufbaukomponenten (a) bis (c) zu verwenden. 25

Als Keimbildungsmittel können z. B. Talkum, Calciumfluorid, Natriumphenylphosphinat, Aluminiumoxid und feinteiliges Polytetrafluorethylen in Mengen bis zu 5 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Aufbaukomponenten (a) bis (c), eingesetzt werden. 30

Geeignete Oxidationsverzögerer und Wärmestabilisatoren, die den erfindungsgemäßen PU-Elastomeren zugesetzt werden können, sind beispielsweise Halogenide von Metallen der Gruppe I des periodischen Systems, z. B. Natrium-, Kalium-, Lithium-Halogenide, gegebenenfalls in Verbindung mit Kupfer-(I)-Halogeniden, z. B. Chloriden, Bromiden oder Iodiden, sterisch gehinderte Phenole, Hydrochinone, sowie substituierte Verbindungen dieser Gruppen und Mischungen davon, die vorzugsweise in Konzentration bis zu 1 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a) bis (c), verwendet werden. 35

Beispiele für UV-Stabilisatoren sind verschiedene substituierte Resorcine, Salicylate, Benzotriazole und Benzophenone sowie sterisch gehinderte Amine, die im allgemeinen in Mengen bis zu 2,0 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a) bis (c), eingesetzt werden. 40

Gleit- und Entformungsmittel, die in der Regel ebenfalls in Mengen bis zu 1 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Aufbaukomponenten (a) bis (c), zugesetzt werden, sind Stearinsäuren, Stearylalkohol, Stearinsäureester und -amide sowie die Fettsäureester des Pentaerythrits. 45

Ferner können organische Farbstoffe, wie Nigrosin, Pigmente, z. B. Titandioxid, Cadmiumsulfid, Cadmiumsulfidselenid, Phthalocyanine, Ultramarinblau oder Ruß zugesetzt werden. 50

Nähere Angaben über die oben genannten anderen üblichen Hilfs- und Zusatzstoffe sind der Fachliteratur, beispielsweise der Monographie von J.H. Saunders und K.C. Frisch "High Polymers", Band XVI, Polyurethanes, Teil 1 und 2, Verlag Interscience Publishers 1962 bzw. 1964, oder dem Kunststoff-Handbuch, Polyurethane, Band VII, Carl-Hanser-Verlag, München, Wien, 1., 2. und 3. Auflage, 1966, 1983 und 1993 zu entnehmen. 55

Zur Herstellung der kompakten oder vorzugsweise zelligen PU-Elastomeren können in Gegenwart oder Abwesenheit von Katalysatoren (d), physikalisch wirkenden Treibmitteln (e) und Zusatzstoffen (f), die höhermolekularen Polyhydroxyverbindungen (a), gegebenenfalls niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) sowie gegebenenfalls die chemisch wirkenden Treibmittel, vorzugsweise Wasser und organischen Polyisocyanate (c) oder vorzugsweise die isocyanatgruppenhaltigen Prepolymeren aus (a), (b) und (c) oder vorzugsweise aus (a) und (c) und Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b), Mischungen aus Teilmengen (a) und (b), Mischungen aus Teilmengen (a), (b) und Wasser oder vorzugsweise Mischungen aus (b) und Wasser oder Wasser in solchen Mengen zur Umsetzung gebracht werden, daß das Äquivalenzverhältnis von NCO-Gruppen der Polyisocyanate (c) oder isocyanatgruppenhaltigen Prepolymeren zur Summe der reaktiven Wasserstoffe der Komponenten (a) und gegebenenfalls (b) sowie gegebenenfalls der chemisch wirkenden Treibmittel 0,8 bis 1,2 : 1, vorzugsweise 0,95 bis 1,15 : 1 und insbesondere 1,00 bis 1,05 : 1 beträgt. 60

Die kompakten oder vorzugsweise zelligen PU-Elastomeren können nach den in der Literatur beschriebenen Verfahren, wie z. B. dem one shot- oder vorzugsweise Prepolymer-Verfahren, mit Hilfe bekannter Mischvorrichtungen hergestellt werden. 65

Zur Herstellung der kompakten PU-Elastomeren können die Ausgangskomponenten in Abwesenheit von Treibmitteln (e) üblicherweise bei einer Temperatur von 80 bis 160°C, vorzugsweise von 110 bis 150°C homogen gemischt, die Reaktionsmischung in ein offenes, gegebenenfalls temperiertes Formwerkzeug eingebracht und aushärten gelassen werden. Zur Bildung von zelligen PU-Elastomeren können die Aufbaukomponenten in 70

gleicher Weise in Gegenwart von Treibmittel, vorzugsweise Wasser, gemischt und in das gegebenenfalls temperierte Formwerkzeug eingefüllt werden. Nach der Befüllung wird das Formwerkzeug geschlossen und die Reaktionsmischung unter Verdichtung, z. B. mit einem Verdichtungsgrad von 1,1 bis 8, vorzugsweise von 1,2 bis 6 und insbesondere von 2 bis 4 zur Bildung von Formkörpern aufschäumen gelassen. Sobald die Formkörper eine ausreichende Festigkeit besitzen, werden diese entformt. Die Entformzeiten sind u. a. abhängig von der Formwerkzeugtemperatur, -geometrie und der Reaktivität der Reaktionsmischung und liegen üblicherweise in einem Bereich von 10 bis 60 Minuten.

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten kompakten PU-Elastomeren besitzen ohne Füllstoff eine Dichte von 1,0 bis 1,4 g/cm<sup>3</sup>, vorzugsweise von 1,1 bis 1,25 g/cm<sup>3</sup>, wobei Füllstoffe enthaltende Produkte üblicherweise eine Dichte größer als 1,2 g/cm<sup>3</sup> aufweisen. Die zelligen PU-Elastomeren zeigen Dichten von 0,2 bis 1,1 g/cm<sup>3</sup>, vorzugsweise von 0,35 bis 0,80 g/cm<sup>3</sup>.

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten PU-Elastomeren finden Verwendung zur Herstellung von Formkörpern, vorzugsweise für den Maschinenbau und den Verkehrsmittelsektor. Die zelligen PU-Elastomeren eignen sich insbesondere zur Herstellung von Dämpfungs- und Federelementen z. B. für Verkehrsmittel, vorzugsweise Kraftfahrzeuge, Puffern- und Deckschichten.

#### Beispiele

##### Vergleichsbeispiel I

###### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren auf 1,5-NDI-Basis

1.000 Gew.-Teile (0,5 mol) eines Poly(ethandiol(0,5 mol)-1,4-butandiol(0,5 mol)-adipats(1 mol)) mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht von 2.000 (errechnet aus der experimentell ermittelten Hydroxylzahl) wurden auf 140°C erwärmt und bei dieser Temperatur mit 240 Gew.-Teilen (1,14 mol) festem 1,5-NDI unter intensivem Rühren versetzt und zur Reaktion gebracht.

Man erhielt ein Prepolymere mit einem NCO-Gehalt von 4,32 Gew.-% und einer Viskosität bei 90°C von 2.800 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter der Firma Haake, mit dem auch die Viskositäten der folgenden Vergleichsbeispiele und Beispiele gemessen wurden.).

###### b) Herstellung zelliger Formteile

Vernetzermponente, die bestand aus

20,7 Gew.-Teilen 2,2',6,6'-Tetraisopropylidiphenyl-carbodiimid,  
2,9 Gew.-Teilen eines Gemisches aus ethoxylierter Öl- und Ricinolsäure mit durchschnittlich 9 Oxyethyleinheiten,

3,8 Gew.-Teilen des Monoethanolaminsalzes der n-Alkylbenzolsulfonsäure mit C<sub>9</sub>- bis C<sub>15</sub>-Alkylresten,

36,3 Gew.-Teilen Natriumsalz von sulfatiertem Ricinusöl,

36,3 Gew.-Teilen Wasser und

0,03 Gew.-Teilen einer Mischung aus

30 Gew.-% Pentamethyl-diethylentriamin und

70 Gew.-% N-Methyl-N'-(dimethylaminomethyl)-piperazin.

100 Gew.-Teile des auf 90°C temperierten Isocyanatprepolymeren, hergestellt nach Vergleichsbeispiel Ia, wurden mit 2,4 Gew.-Teilen der Vernetzermponenten ca. 8 Sekunden lang intensiv gerührt. Die Reaktionsmischung wurde danach in ein auf 80°C temperiertes, verschleißbares, metallisches Formwerkzeug eingefüllt, das Formwerkzeug verschlossen und die Reaktionsmischung aushärten gelassen. Nach 25 Minuten wurde der mikrozelluläre Formkörper entformt und zur thermischen Nachhärtung bei 110°C 16 Stunden getempert.

##### Vergleichsbeispiel II

###### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren auf 4,4'-MDI-Basis

Man verfuhr analog den Angaben des Vergleichsbeispiels Ia, verwendete jedoch anstelle von 1,5-NDI 380 Gew.-Teile (1,52 mol) auf 50°C temperiertes 4,4'-MDI.

Man erhielt ein Prepolymer mit einem NCO-Gehalt von 6,19 Gew.-% und einer Viskosität bei 90°C von 1.600 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter).

###### b) Herstellung einer zelligen Prüfplatte

100 Gew.-Teile des Prepolymeren nach Vergleichsbeispiel IIa und 3,42 Gew.-Teile der Vernetzermponente nach Vergleichsbeispiel Ib wurden analog den Angaben des Vergleichsbeispiels I umgesetzt und die Reaktionsmischung zu Prüfplatten geformt. Die Reaktionsmischung ließ sich nicht zu Prüffedern für die dynamische Prüfung verarbeiten.

##### Vergleichsbeispiel III

###### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren auf 4,4'-MDI-Basis

Eine Mischung aus 1.000 Gew.-Teilen des in Vergleichsbeispiel I beschriebenen Poly(ethandiol-1,4-butandioladipats) und 3 Gew.-Teilen Trimethylolpropan wurde analog den Angaben von Vergleichsbeispiel II mit 380 Gew.-Teilen (1,52 mol) auf 50°C temperiertem 4,4'-MDI umgesetzt.

Man erhielt ein Prepolymer mit einem NCO-Gehalt von 5,80 Gew.-% und einer Viskosität bei 90°C von 1.750 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter).

5

#### b) Herstellung zelliger Formteile

Aus 100 Gew.-Teilen des Prepolymers nach Vergleichsbeispiel IIIa und 3,1 Gew.-Teilen der Vernetzerkomponente nach Vergleichsbeispiel Ib wurden analog den Angaben des Vergleichsbeispiels I Formkörper hergestellt.

10

#### Vergleichsbeispiel IV

##### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymers auf p-PDI-Basis

15

1000 Gew.-Teile (0,5 mol) eines Poly(ethandiol(0,5 mol)-1,4-butandiol(0,5 mol)-adipats(1 mol)) mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht von 2000 (errechnet aus der experimentell ermittelten Hydroxylzahl) wurden auf 100°C erwärmt und bei dieser Temperatur mit 183 Gew.-Teilen (1,14 mol) festem p-PDI unter intensivem Rühren versetzt und zur Reaktion gebracht.

Man erhielt ein Prepolymer mit einem NCO-Gehalt von 4,40 Gew.-% und einer Viskosität bei 80°C von 2900 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter).

20

##### b) Herstellung zelliger Formteile

Aus 100 Gew.-Teilen des Prepolymers nach Vergleichsbeispiel IVa und 2,43 Gew.-Teilen der Vernetzerkomponente nach Vergleichsbeispiel Ib wurden analog den Angaben des Vergleichsbeispiels I, jedoch mit dem auf 80°C temperierten Isocyanatprepolymeren aus Vergleichsbeispiel IVa Formkörper hergestellt, die erst nach einer Formstandzeit von 60 Minuten entformt und zur thermischen Nachhärtung bei 110°C 16 Stunden getempert wurden.

25

30

#### Beispiel 1

##### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymers auf 4,4'-MDI/p-PDI-Basis

35

1000 Gew.-Teile (0,5 mol) eines Poly(ethandiol(0,5 mol)-1,4-butandiol(0,5 mol)-adipats(1 mol)) mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht von 2000 (errechnet aus der experimentell ermittelten Hydroxylzahl) wurden auf 130°C erwärmt, unter intensivem Rühren 174 Gew.-Teile (0,696 mol) auf 50°C temperiertes 4,4'-MDI und unmittelbar danach 55,75 Gew.-Teile (0,348 mol) festes p-PDI hinzugefügt. Nach einer Reaktionszeit von ca. 15 Minuten erhielt man ein Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisendes Polyadditionsprodukt mit einem NCO-Gehalt von 3,7 Gew.-%, das bei 97°C mit zusätzlichen 55,75 Gew.-Teilen (0,348 mol) festem p-PDI umgesetzt wurde und in ca. 30 Minuten unter Rühren auf 80°C abgekühlt wurde.

40

Man erhielt ein Prepolymer mit einem NCO-Gehalt von 5,77% und einer Viskosität bei 80°C von 3000 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter).

##### b) Herstellung zelliger Formkörper

45

100 Gew.-Teile des auf 80°C temperierten Isocyanatprepolymers auf 4,4'-MDI/p-PDI-Basis, hergestellt nach Beispiel 1a, wurden unter intensivem Rühren mit 3,21 Gew.-Teilen der Vernetzerkomponente, hergestellt nach Vergleichsbeispiel 1b, gemischt.

Nach einer Rührzeit von ca. 8 Sekunden wurde die Reaktionsmischung in ein auf 80°C temperiertes, verschließbares metallisches Formwerkzeug eingefüllt, das Formwerkzeug verschlossen und die Reaktionsmischung aushärten lassen. Nach 60 Minuten Formstandzeit wurde der mikrozelluläre Formkörper entformt und zur thermischen Nachhärtung bei 110°C 16 Stunden lang getempert.

50

#### Beispiel 2

55

##### a) Herstellung eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymers auf 4,4'-MDI/p-PDI-Basis

Man verfuhr analog den Angaben des Beispiels 1, versetzte jedoch die 1000 Gew.-Teile (0,5 mol) des Poly(ethandiol-1,4-butandioladipats) zunächst mit 174 Gew.-Teilen (0,696 mol) 4,4'-MDI und unmittelbar danach mit 111,5 Gew.-Teilen (0,696 mol) p-PDI.

60

Nach einer Reaktionszeit von ca. 60 Minuten in einem Temperaturbereich von 130–90°C erhielt man ein Prepolymer mit einem NCO-Gehalt von 5,70 Gew.-% und einer Viskosität bei 80°C von 3000 mPa·s (gemessen mit einem Rotationsviskosimeter).

65

## b) Herstellung zelliger Formkörper

Die Herstellung der zelligen Formkörper erfolgte unter Verwendung des Prepolymeren nach Beispiel 2a analog zu den Angaben des Beispiels 1b.

- 5 An den nach Angaben der Vergleichsbeispiele Ib bis IVb und Beispiele 1 bis 2 hergestellten zelligen Formteilen wurden die statischen und dynamischen mechanischen Eigenschaften der mikrozellularen PU-Elastomeren gemessen.

- Die statischen mechanischen Eigenschaften wurden anhand der Zugfestigkeit nach DIN 53 571, der Bruchdehnung nach DIN 53 571, der Weiterreißfestigkeit nach DIN 53 515 und dem Druckverformungsrest bei 80°C in Abwandlung zur DIN 53 572 unter Verwendung von 18 mm hohen Abstandsstücken und Prüfkörpern mit einer Grundfläche von 40 × 40 mm und einer Höhe von 30 ± 1 mm gemessen. Die Berechnung des Druckverformungsrestes (DVR) erfolgte nach der Gleichung

$$15 \quad DVR = \frac{H_0 - H_2}{H_0 - H_1} \cdot 100 \quad [\%]$$

in der bedeutet

- 20  $H_0$  die ursprüngliche Höhe des Prüfkörpers in mm,  
 $H_1$  die Höhe des Prüfkörpers in verformten Zustand in mm und  
 $H_2$  die Höhe des Prüfkörpers nach der Entspannung in mm.

- Die dynamischen mechanischen Eigenschaften werden bestimmt anhand der Wegzunahme (WZ) bei maximaler Krafteinwirkung und dem Setzbetrag (SB) (Figur). Der Formkörper zur Messung des Setzbetrages bestand aus einer zylindrischen Prüffeder mit 3 Segmenteinschnürungen mit einer Höhe von 100 mm, einem Außendurchmesser von 50 mm und einem Innendurchmesser von 10 mm. Nach Belastung der Feder über 100.000 Lastwechsel mit einer Kraft von 6 kN und einer Frequenz von 1,2 Hz wird der SB gemessen als Differenz zwischen Ausgangs- und Endwert der Prüffederhöhe und angegeben in Prozent. Der Setzbetrag ist ein Maß für die bleibende Verformung des zelligen PU-Elastomeren während des Dauerschwingversuches. Je kleiner dieser

- 30 Setzbetrag ist, desto größer ist die dynamische Leistungsfähigkeit des Materials.  
 Die Ermittlung der Höhe  $H_R$  zur Bestimmung des Setzbetrages nach dynamischer Prüfung erfolgt nach Aufnahme der Kennlinie der Feder:  $H_0$  ist die Ausgangshöhe; der Formkörper wird 3 × mit maximaler Kraft vorgeedrückt (gemäß Kennlinien maximal Kraft) dann im 4. Zyklus die Kennlinie aufgenommen mit  $V = 50$  mm/min. Eindrückgeschwindigkeit. Nach 10 min. wird  $H_1$  bestimmt; das ist die Höhe des Bauteils nach Aufnahme der

- 35 Kennlinie. Erst danach startet die dynamische Prüfung.  
 $H_R$  = Resthöhe nach dynamischer Prüfung gemessen nach 24 h Lagerung bei 23°C/50% rel. Luftfeuchte nach Ende der dynamischen Prüfung. Als Bezugspunkt (= Ausgangshöhe) zur Ermittlung des permanenten Setzbetrages nach dynamischer Prüfung wird aber  $H_0$ , die Höhe der Feder in völlig "neuwertigem" Zustand, ohne jede Kompression, genommen:

$$40 \quad SB = \frac{H_0 - H_R}{H_0} \times 100 \quad [\%]$$

- 45 Die dynamische Prüfung wird ohne zusätzliche Kühlung in einem klimatisierten Raum bei 23°C und 50% relative Luftfeuchtigkeit durchgeführt. Die an den Prüfkörpern gemessenen mechanischen Eigenschaften sind in der folgenden Tabelle zusammengefaßt.

50

55

60

65

Tabelle

Statische und dynamische mechanische Eigenschaften der zelligen PU-Elastomeren gemäß Vergleichsbeispielen I bis IV und Beispielen 1 bis 2

Beispiel Vergleichsbeispiel	I	II	III	IV	1	2
IsocyanatprepolymerDiisocyanatbasis	NDI	MDI	MDI	p-PDI	MDI/ p-PDI	MDI/ p-PDI
NCO-Gehalt [%]	4,32	6,19	5,8	4,40	5,77	5,70
Viskosität 90°C [mPa·s]	2.800	1.600	1.750	2.900 (80°C)	3.000 (80°C)	3.000 (80°C)
Statisch – mechanische Eigenschaften						
Druckverformungsrest [80°C, %]	20	43	20	17	20	22
Zugfestigkeit [N/mm <sup>2</sup> ]	3,6	4,5	4,3	4,1	4,5	4,6
Dehnung [%]	350	510	460	630	600	610
Weiterreißfestigkeit [N/mm]	16,2	19,9	17,3	17,4	17,5	17,3
Dynamisch – mechanische Eigenschaften						
Setzbetrag [%]	8	–	16–18	6,2–7,2	12	11,7
Wegzunahme [mm]	1,4–2,1	–	5,0–5,7	1,8–2,1	3,0	2,9

#### Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Polyurethan-Elastomeren durch Umsetzung von
  - a) höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen und gegebenenfalls
  - b) niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmitteln mit
  - c) organischen Polyisocyanaten
 in Gegenwart oder Abwesenheit von
  - d) Katalysatoren,
  - e) Treibmitteln und
  - f) Zusatzstoffen,

dadurch gekennzeichnet, daß man als organische Polyisocyanate 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und mindestens ein zusätzliches aromatisches Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethan-diisocyanat, 3,3'-Dimethyl-diphenyl-diisocyanat, 1,2-Diphenylethan-diisocyanat und/oder aliphatisches Diisocyanat mit 4 bis 12 Kohlenstoffatomen und/oder cycloaliphatisches Diisocyanat mit 6 bis 18 Kohlenstoffatomen verwendet.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen eine Funktionalität von 2 bis 3 und ein Molekulargewicht von 500 bis 6.000 besitzen.
3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen difunktionell sind, ein Molekulargewicht von 800 bis 3.500 besitzen und ausgewählt sind aus der Gruppe der Polyester-polyole, hydroxylgruppenhaltigen Polycarbonate und Polyoxybutylen-glykole.
4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Kettenverlängerungsmittel ein Molekulargewicht bis 800 besitzen und ausgewählt sind aus der Gruppe der Alkandiole, Dialkylen-glykole und Polyoxyalkylen-glykole und die Vernetzungsmittel ein Molekulargewicht bis 800 besitzen und ausgewählt sind aus der Gruppe der 3- oder 4-wertigen Alkohole und oligomeren Polyoxyalkylen-polyole mit einer Funktionalität von 3 bis 4.
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man als organische Polyisocyanate (c) eine fließfähige Mischung aus 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und mindestens einem zusätzlichen aromatischen Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethan-diisocyanat, 3,3'-Dimethyl-diphenyl-diisocyanat, 1,2-Diphenylethan-diisocyanat, und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan verwendet.
6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man als organische Polyisocyanate (c) eine Schmelze aus 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und 4,4'-Diphenylmethan-diisocyanat verwendet.
7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren, hergestellt aus 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) und zusätzlich mindestens einem anderen aromatischen, aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Diisocyanat, mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) und gegebenenfalls



niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmitteln (b) verwendet.

8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren verwendet, das hergestellt wird durch Umsetzung einer Teilmenge oder der Gesamtmenge der höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Teilmenge oder der Gesamtmenge der Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit mindestens einem aromatischen Diisocyanat ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, 3,3'-Dimethyldiphenyldiisocyanat, 1,2-Diphenylethandiisocyanat, und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan zu einem Urethangruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt und dessen Umsetzung mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.

9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren verwendet, das hergestellt wird durch Umsetzung einer Teilmenge oder der Gesamtmenge der höhermolekularen Polyhydroxylverbindungen (a) oder einer Teilmenge oder der Gesamtmenge der Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat zu einem Urethangruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt und dessen Umsetzung mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.

10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren verwendet, das hergestellt wird durch Umsetzung der höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit einem aromatischen Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, 3,3'-Dimethyldiphenyldiisocyanat, 1,2-Diphenylethandiisocyanat, und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan im Äquivalenzverhältnis der Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu Isocyanatgruppen der organischen Diisocyanate von 1 : größer als 1 bis 6 zu einem Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt und dieses mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) im Äquivalenzverhältnis von Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu Isocyanatgruppen von 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) von 1 : 0,02 bis 6 in das Isocyanatgruppen aufweisende Prepolymere überführt.

11. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die organischen Polyisocyanate (c) in Form eines Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren verwendet, das hergestellt wird durch Umsetzung der höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat im Äquivalenzverhältnis der Hydroxylgruppen zu Isocyanatgruppen von 1 : größer als 1 bis 6 zu einem Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt und dieses mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) im Äquivalenzverhältnis von Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu Isocyanatgruppen von 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) von 1 : 0,02 bis 6 in das Isocyanatgruppen aufweisende Prepolymere überführt.

12. Verfahren zur Herstellung von zelligen Polyurethan-Elastomeren nach einem der Ansprüche 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß das Treibmittel (d) ausgewählt wird aus der Gruppe der Alkane mit 4 bis 8 C-Atomen, der Cycloalkane mit 4 bis 6 C-Atomen und Wasser.

13. Verfahren zur Herstellung von zelligen Polyurethan-Elastomeren nach einem der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß diese eine Dichte von 0,2 bis 1,1 g/l besitzen.

14. Isocyanatgruppenhaltige Prepolymere mit einem NCO-Gehalt von 3,3 bis 10 Gew.-%, hergestellt durch Umsetzung mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit mindestens einem aromatischen Diisocyanat, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, 3,3'-Dimethyldiphenyldiisocyanat, 1,2-Diphenylethandiisocyanat, und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan zu einem Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt mit einem NCO-Gehalt von 0,05 bis 8 Gew.-% und dessen Umsetzung mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.

15. Isocyanatgruppenhaltige Prepolymere nach Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, daß das Äquivalenzverhältnis der Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu NCO-Gruppen der aromatischen Diisocyanate, ausgewählt aus der Gruppe Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, 3,3'-Dimethyldiphenyldiisocyanat, 1,2-Diphenylethandiisocyanat, und/oder 1,6-Hexamethylen-diisocyanat und/oder 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan und NCO-Gruppen von 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) 1 : größer als 1 bis 6 : 0,02 bis 6 beträgt.

16. Isocyanatgruppenhaltige Prepolymere mit einem NCO-Gehalt von 3,3 bis 10 Gew.-%, hergestellt durch Umsetzung mindestens einer höhermolekularen Polyhydroxylverbindung (a) oder einer Mischung aus (a) und einem niedermolekularen Kettenverlängerungs- und/oder Vernetzungsmittel (b) mit 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat zu einem Urethan- und Isocyanatgruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt mit einem NCO-Gehalt von 0,05 bis 8 Gew.-% und dessen Umsetzung mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.

17. Isocyanatgruppenhaltige Prepolymere mit einem NCO-Gehalt von 3,3 bis 10 Gew.-%, hergestellt durch Umsetzung einer difunktionellen Polyhydroxylverbindung mit einem Molekulargewicht von größer als 800 bis 3.500 ausgewählt aus der Gruppe der Polyester-polyole, hydroxylgruppenhaltigen Polycarbonate und Polyoxytetramethylen-glykole mit 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat zu einem Urethan- und Isocyanat-

gruppen aufweisenden Polyadditionsprodukt und dessen Umsetzung mit 1,4-Phenylendiisocyanat (p-PDI) zum Isocyanatgruppen aufweisenden Prepolymeren.

18. Isocyanatgruppenhaltige Polymere nach Anspruch 16 oder 17, dadurch gekennzeichnet, daß die Äquivalenzverhältnisse der Hydroxylgruppen von (a) oder (a) und (b) zu NCO-Gruppen des 4,4'-Diphenylmethan-diisocyanats zu NCO-Gruppen des 1,4-Phenylendiisocyanats (p-PDI) 1 : größer als 1 bis 6 : 0,02 bis 6 betragen. 5

Hierzu 1 Seite(n) Zeichnungen

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

